



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets

⑪ Numéro de publication:

0 233 106
A1

⑫

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

㉑ Numéro de dépôt: 87400114.2

㉓ Int. Cl.: **C 07 C 147/14, A 61 K 31/16**

㉒ Date de dépôt: 19.01.87

㉔ Priorité: 31.01.86 FR 8601337

㉕ Demandeur: LABORATOIRE L. LAFON, 19 Avenue du Professeur Cadot, F-94701 Maisons Alfort (FR)

㉖ Date de publication de la demande: 19.08.87
Bulletin 87/34

㉗ Inventeur: Lafon, Louis, 5, rue de l'Alboni, F-75016 Paris (FR)

㉘ Etats contractants désignés: AT BE CH DE ES FR GB GR
IT LI LU NL SE

㉙ Mandataire: Cissci, Serge, S.A. FEDIT-LORIOT 38 avenue Hoche, F-75008 Paris (FR)

㉚ (-)-Benzhydrylsulfinylacétamide, procédé de préparation et utilisation en thérapeutique.

㉛ La présente invention a trait au dérivé lévogyre de benzhydrylsulfinylacétamide.

Ce dérivé est utile en thérapeutique en tant que moyen stimulant du SNC vis-à-vis de la maladie d'Alzheimer, et en tant que moyen éveillant vis-à-vis de l'hypersomnie.

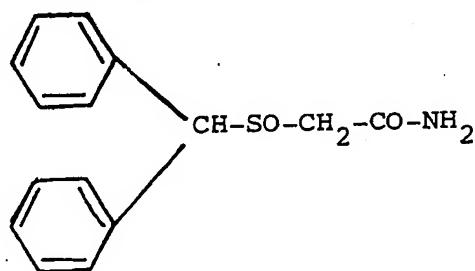
EP 0 233 106 A1

(-)-Benzhydrylsulfinylacétamide, procédé de préparation et utilisation en thérapeutique.

La présente invention a trait au dérivé lévo-gyre de benzhydrylsulfinylacétamide, à son procédé de préparation et à son utilisation en thérapeutique notamment en tant que moyen antidépresseur et stimulant du système nerveux central (SNC) utile en particulier dans le traitement de l'hypersomnie eu égard à ses effets éveillants.

On sait que le brevet français No. 78 05 510 (publication No. FR-B-2 385 693) décrit le racémique (\pm) -benzhydrylsulfinylacétamide, qui a pour numéro de code : CRÉ 40 476 et pour formule développée :

15

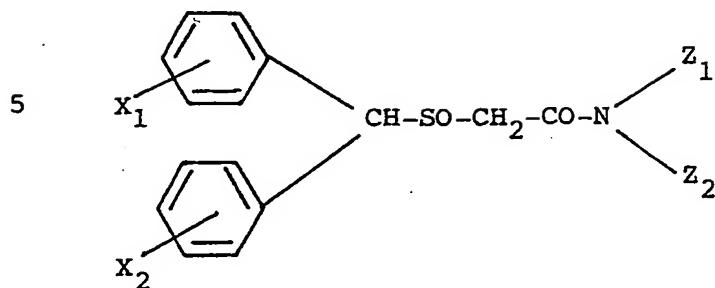


20

en tant que produit (voir exemple 1 dudit brevet français) et en tant que moyen stimulant du système nerveux central (SNC).

On sait également que dans EP-A-0 097 071 les propriétés neuropsychopharmacologiques du racémique

ont été comparées à celles des analogues de formule



dans laquelle

- X_1 et X_2 , qui peuvent être identiques ou différents, représentent chacun H, Cl ou F,
- Z_1 représente CH_3 , CH_2CH_3 , $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ou $\text{C}(\text{CH}_3)_3$, Z_1 pouvant représenter en outre un atome d'hydrogène quand au moins un des X_1 et X_2 est différent de H,
- Z_2 représente H ; NZ_1Z_2 considérés ensemble peuvent représenter un groupe pipéridino ou morpholino,

20 qui agissent, sur le SNC, les uns comme sédatifs, les autres comme stimulants (voir notamment le tableau I page 3 et le tableau IV page 4 dudit document européen).

On vient de trouver à présent que le composé lévogyre (-)-benzhydrylsulfinylacétamide (No. de Code : CRL 40 982) présente des propriétés thérapeutiques intéressantes par rapport au racémique (+)-benzhydryl-sulfinylacétamide (No. de Code : CRL 40 476) et au composé dextrogyre (+)-benzhydrylsulfinylacétamide (No. de Code : CRL 40 983). De façon surprenante on a constaté que le composé lévogyre a dans l'organisme un métabolisme différent du racémique et du dextrogyre, et qu'il est particulièrement intéressant dans le traitement de l'hypersomnie, et de la maladie d'Alzheimer.

Selon l'invention on préconise donc en tant que produit industriel nouveau, utile en thérapeutique et appartenant à la famille des dérivés benzhydrylsulfinyle, qui est caractérisé par le fait qu'il s'agit du (-)-benzhydrylsulfinylacétamide.

5 Ce composé lévogyre ne peut pas être préparé par isolation à partir de l'amide racémique correspondant. Cependant on peut le préparer par synthèse chimique à partir d'un précurseur de l'amide, selon une 10 méthode connue en soi par applications de mécanismes réactionnels classique.

Le procédé de préparation que l'on préconise selon l'invention consiste

15 1°) à faire réagir l'acide (+)-benzhydrylsulfinylacétique avec la (-)- α -méthylbenzylamine pour obtenir le (-)-benzhydrylsulfinylacétate de (-)- α -méthylbenzylamine (de façon avantageuse on opère en présence d'un faible excès d'amine par rapport aux 20 conditions stoechiométriques, et plus particulièrement avec un rapport molaire amine-acide compris entre 1,02/1 et 1,15/1, et mieux entre 1,05/1 et 1,10/1) ;

25 2°) à transformer le sel (-)-benzhydrylsulfinylacétate de (-)- α -méthylbenzylamine ainsi obtenu en acide (-)-benzhydrylsulfinylacétique [de façon avantageuse, on procède à une hydrolyse en milieu acide, le solvant étant de l'eau tiède (notamment de l'eau à 30-45°C)], et

30 3°) à soumettre l'acide (-)-benzhydrylsulfinylacétique ainsi obtenu à une réaction

d'amidification au moyen d'ammoniac.

De façon avantageuse l'amidification du stade

3°) est effectuée en 2 étapes, à savoir :

3a) estérisification de l'acide (-)-benzhydryl-
5 sulfinylacétique en (-)-benzhydrylsulfinyl-
acétate d'alkyle inférieur [en C₁-C₃, no-
tamment d'isopropyle, d'éthyle ou de mé-
thyle (de préférence d'éthyle et mieux de
méthyle)] ; puis

10 3b) transamidification du (-)-benzhydrylsulfi-
nylacétate d'alkyle inférieur ainsi obtenu
au moyen de NH₃ (la réaction de transamidi-
fication est de préférence réalisée dans
un alcool inférieur, et mieux au sein de
15 l'alcool correspondant au groupe alkyle
de l'ester obtenu au stade 3a), en faisant
passer dans le milieu réactionnel un cou-
rant de NH₃).

L'acide (+)-benzhydrylsulfinylacétique est
20 une substance connue qui est décrite comme intermé-
diaire de synthèse dans FR-B-2 326 181 (F_{inst.} =
164-165°C).

Selon l'invention, on préconise une composi-
tion thérapeutique qui est caractérisée en ce qu'elle
25 renferme, en association avec un excipient physiolo-
giquement acceptable, le (-)-benzhydrylsulfinylacéta-
mide en tant qu'ingrédient actif. Bien entendu dans
une telle composition ledit (-)-benzhydrylsulfinyl-
acétamide intervient en quantité pharmaceutiquement
30 efficace.

On préconise également l'utilisation de ce
composé lévogyre pour l'obtention d'un médicament
éveillant destiné à une utilisation en thérapeutique
humaine vis-à-vis de l'hypersomnie, d'une part, et

d'un médicament stimulant et en particulier anti-aphasie et anti-apraxie idéomotrice destiné à une utilisation en thérapeutique vis-à-vis de la maladie d'Alzheimer, d'autre part.

5 D'autres avantages et caractéristiques de l'invention seront mieux compris à la lecture qui va suivre (i) d'exemples de préparation, et (ii) de résultats d'essais neuropsychopharmacologiques comparatifs. Ces éléments, nullement limitatifs, sont 10 donnés à titre d'illustration.

PREPARATION I

Obtention du (-)-benzhydrylsulfinylacétamide.

(Exemple 1 ; No. de Code : CRL 40 982).

15 a) (-)-Benzhydrylsulfinylacétate de (-)- α -méthylbenzylamine.

Dans une suspension de 27,4 g (0,1 mole) d'acide (+)-benzhydrylsulfinylacétique ($F_{inst.} = 164-165^{\circ}\text{C}$; No. de Code : CRL 40 467) dans 500 ml d'eau, on ajoute 13 g (0,108 mole) de (-)- α -méthylbenzylamine ; on filtre à chaud, refroidit, essore et recristallise 2 fois dans 300 ml d'eau. On obtient 17 g (rendement 42 %) de (-)-benzhydrylsulfinylacétate de (-)- α -méthylbenzylamine.

$F_{inst.} = 148-150^{\circ}\text{C}.$

25 b) Acide (-)-benzhydrylsulfinylacétique.

Le (-)-benzhydrylsulfinylacétate de (-)- α -méthylbenzylamine (17 g) ainsi obtenu est mis en solution dans 800 ml d'eau tiède (30-40°C) puis acidifié avec 7 ml d'acide chlorhydrique concentré (HCl 12N, $d = 1,19 \text{ g/l}$). On filtre à froid, lave le précipité avec de l'eau, sèche et obtient l'acide (-)-benzhydrylsulfinylacétique attendu avec un rendement d'environ 100 %.

$F_{inst.} = 185-188^{\circ}\text{C}.$

30 35 $\alpha_D^{20^{\circ}\text{C}} = -35^{\circ}\text{C}$ (en solution à 1 % dans CH_3OH).

c) (-)-Benzhydrylsulfinylacétate de méthyle.

16,45 g (0,06 mole) d'acide (-)-benzhydrylsulfinylacétique en suspension dans 300 ml d'eau, sont traités à 20°C, sous agitation, avec 16,8 g (0,2 mole) de bicarbonate de sodium et 18,8 ml (0,21 mole) de sulfate de méthyle, on agite 16 à 18 heures à 20°C, filtre, lave à l'eau et sèche. On obtient le (-)-benzhydrylsulfinylacétate de méthyle avec un rendement de 85 %.

10 $F_{inst.} = 109-110^\circ\text{C}$

$\alpha_D^{20^\circ\text{C}} = -22,5^\circ$ (en solution à 4 % dans CH_3OH).

d) CRL 40 982.

15 Dans une solution de 100 ml de méthanol renfermant 8,6 g (0,03 mole) de (-)-benzhydrylsulfinylacétate de méthyle on fait passer un courant de NH_3 gazeux et sec, à la température ambiante. On fait réagir NH_3 ainsi introduit sous agitation pendant 5 h. On évapore le méthanol, reprend le résidu d'évaporation 20 à l'éther, essore et recristallise dans l'éthanol. On obtient le CRL 40982 avec un rendement global de 32 %. Ce produit se présente sous la forme de cristaux blancs, solubles dans les alcools et l'acétone et insolubles dans l'eau et l'éther.

25 $F_{inst.} = 153-154^\circ\text{C}.$

$\alpha_D^{20^\circ\text{C}} = -20^\circ$ (en solution à 2 % dans CH_3OH).

PRÉPARATION IIObtention du (+)-benzhydrylsulfinylacétamide.

30 (Produit de comparaison CP1 ; No. de Code : CRL 40 983).

En procédant comme indiqué dans la Préparation I ci-dessus mais en remplaçant la (-)- α -méthylbenzylamine par la (+)- α -méthylbenzylamine on obtient successivement :

35 a) le (+)-benzhydrylsulfinylacétate de (+)- α -méthyl-

benzylamine ;

$F_{inst.} = 148-150^\circ C$;

b) l'acide (+)-benzhydrylsulfinylacétique ;

$F_{inst.} = 190-191^\circ C$,

5

$\alpha_D^{20^\circ C} = +45^\circ$ (en solution à 1 % dans CH_3OH) ;

c) le (+)-benzhydrylsulfinylacétate de méthyle ;

$F_{inst.} = 109-110^\circ C$,

10

$\alpha_D^{20^\circ C} = +22,2^\circ$ (en solution à 4 % dans CH_3OH) ;

puis

d) le CRL 40 983 ;

$F_{inst.} = 153-154^\circ C$.

15

$\alpha_D^{20^\circ C} = +22^\circ$ (en solution à 2 % dans CH_3OH).

On a résumé ci-après les essais comparatifs qui ont été entrepris avec le dérivé lévogyre selon l'invention (Ex. 1 ; No. de Code : CRL 40982), le dérivé dextrogyre (CP1. ; No. de Code : CRL 40 983) et le racémique correspondant (CP2 ; No. de Code : CRL 40 476). Dans ces essais les 3 produits à étudier ont été administrés, sauf indications contraires, par voie i.p., en suspension dans une solution aqueuse de gomme arabique sous un volume de 20 ml/kg chez la souris mâle et sous un volume de 5 ml/kg chez le rat mâle.

20
25
30
35

A - TOXICITE

Chez la souris mâle, par voie intrapéritonéale, on constate que la DL-0 (dose maximale non mortelle) est supérieure ou égale à 512 mg/kg pour le dextrogyre et le racémique, alors que la DL-30 du lévogyre est de l'ordre d'environ 512 mg/kg.

En bref le CRL 40982 est plus toxique que le CRL 40 483 (CP1) et le CRL 40 476 (CP2). Le fait que la toxicité du CRL 40982 soit supérieure à celle des deux autres produits n'est pas gênant dès lors que le

lévogyre présente néanmoins une plage utile de concentrations non mortelles suffisamment étendue. Ici le fait que le CRL 40 982 soit plus toxique que les deux autres produits indique qu'il est plus actif.

5 B - COMPORTEMENT CHEZ LE RAT

Alors que chez la souris mâle les CRL 40 982, CRL 40 983 et CRL 40 476 présentent des effets stimulants, en revanche chez le rat mâle on constate que les CRL 40 982 et CRL 40 983 n'ont pas d'effets stimulants alors que le racémique (CRL 40 476) (i) est stimulant et (ii) a une action mydriatique à toutes les doses utilisées, les isomères lévogyre et dextrogyre administrés seuls étant dépourvus d'une telle action mydriatique :

15 - à la dose de 128 mg/kg, le CRL 40 476 provoque une excitation avec une augmentation de la réaction de peur pendant 2 h, une exophtalmie pendant 1 h et une mydriase pendant 1 à 2 h ;

20 - à la dose de 32 mg/kg, le CRL 40 476 provoque une excitation (fugace, pendant 0,5 h) avec augmentation de la réaction de peur pendant 1 h, une exophtalmie pendant 0,5-1 h et une mydriase pendant 1-2 h ;

25 - à la dose de 8 mg/kg, le CRL 40 476 provoque une exophtalmie pendant 0,5-1 h, et une mydriase pendant 0,5 h ;

30 - à la dose de 2 mg/kg, le CRL 40 476 induit une mydriase fugace se manifestant 1 h après administration ;

35 alors que

 - aux doses de 64 mg/kg, 16 mg/kg, 4 mg/kg et 1 mg/kg, les CRL 40 982 et CRL 40 983 ont des comportements, réactivités, variation de la température rectale et du diamètre papillaire sensiblement comparables à ceux du lot-témoin.

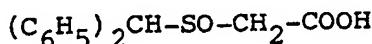
C - ACTIVITE MOTRICE CHEZ LA SOURIS

Les souris (6 par dose, 18 témoins) reçoivent le CRL 40 476, le CRL 40 982 ou le CRL 40 983, 4 heures avant d'être placées en actimètre où leur motilité est enregistrée pendant 30 minutes. On constate que les trois substances utilisées entraînent, aux doses de 128 mg/kg et, à un degré moindre, 64 mg/kg une augmentation de l'activité motrice quatre heures après leur administration. Cependant, l'hyperactivité induite par le CRL 40 982 et le CRL 40 983 atteint un niveau et un degré de signification statistique supérieurs à ceux dus au CRL 40 476, notamment à la plus forte dose utilisée (128 mg/kg).

En bref, dans les conditions de l'expérimentation (administration des substances par voie intraperitoneale quatre heures avant test), le CRL 40 982 montre un effet stimulant d'intensité égale à celle observée avec le CRL 40 983, alors que l'hyperactivité induite par le CRL 40 476 est inférieure à celle obtenue tant avec le CRL 40 982 qu'avec le CRL 40 983.

D - ETUDE PHARMACOCINETIQUE

Dans l'organisme le CRL 40 476 se transforme en partie en acide (\pm)benzhydrylsulfinylacétique (CRL 40 467) de formule développée



qui est utilisé comme matière première pour la synthèse des isomères optiques CRL 40 982 et CRL 40 983.

Or il se trouve que ce métabolite est inactif. En effet le CRL 40 467 administré par voie intraperitoneale chez la souris mâle aux doses de 1024 mg/kg, 512 mg/kg, 256 mg/kg, 128 mg/kg et 64 mg/kg induit l'apparition d'une sédation brève (d'une durée inférieure ou égale à environ 50-60 minutes), et ne

provoque aucun décès chez les animaux traités. Son étude neuropsychopharmacologique n'a révélé aucune activité psychotrope.

Pour distinguer le CRL 40 982 des composés racémique et dextrogyre, l'étude cinétique du métabolisme a été entreprise chez le chien (lot de quatre animaux). A raison d'une administration orale par semaine, chaque animal a reçu de façon randomisée et croisée : 2 administrations de CRL 40 476 (pour apprécier la variation intraindividuelle), 1 administration de CRL 40 982 et 1 administration de CRL 40 983. A la suite de chacune de ces administrations, les cinétiques du CRL 40 476 et du CRL 40 467 présents dans le plasma ont été déterminées (sans recherches si ces deux produits sont sous forme racémique, lévogyre et/ou dextrogyre en raison des difficultés de dosage en milieu biologique du pouvoir rotatoire de chacun des isomères optiques).

La dose administrée pour chaque substance CRL 40 476, CRL 40 982 et CRL 40 983 à tester était de 30 mg/kg.

Après administration du CRL 40 476 on retrouve dans le plasma ledit CRL 40 476 et son métabolite, le CRL 40 467.

Après administration du CRL 40 982 on retrouve dans le plasma ledit CRL 40 982, que l'on va caractériser et doser par commodité, eu égard à ce qui a été indiqué ci-dessus, comme étant du CRL 40 476, et un métabolite que l'on va caractériser et doser comme étant du CRL 40 467.

De même après administration du CRL 40 983 on va caractériser et doser les 2 produits plasmatiques correspondants comme étant les CRL 40 476 et CRL 40 467.

On trace les courbes des concentrations plasmatiques desdits CRL 40 476 et CRL 40 467 en fonction

du temps de l'instant $T = 0$ à l'instant $T = +9$ h après administration des CRL 40 476, CRL 40 982 et CRL 40 983. On calcule ensuite les aires sous les courbes (ASC_0^{+9h}) . Les résultats obtenus sont consignés dans le tableau I ci-après. Ils mettent en évidence que

5 a) après administration des CRL 40 476 et CRL 40 983, les ASC_0^{+9h} de CRL 40 476 ne sont pas statistiquement différentes,

10 alors que, après administration du CRL 40 982, la ASC_0^{+9h} de CRL 40 476 est approximativement voisine du double des ASC_0^{+9h} de CRL 40 476 qui résultent chacune de l'administration des CRL 40 476 et CRL 15 40 983 ; et

20 b) la quantité de CRL 40 467 produite après administration de CRL 40 983 est très importante ($83,12 \text{ mg.l}^{-1}.\text{h}$) alors que celle produite après administration de CRL 40 982 est très faible ($8,69 \text{ mg.l}^{-1}.\text{h}$).

25 L'intérêt du CRL 40 982 selon l'invention réside dans le fait que ce produit ne subit qu'une faible transformation en CRL 40 467 inactif alors que le dérivé dextrogyre correspondant est très fortement métabolisé en CRL 40 467. En bref, le composé lévogyre CRL 40 982 présente une meilleure biodisponibilité que le composé racémique CRL 40 476 et le composé dextrogyre CRL 40 983, eu égard à la faible quantité de métabolite inactif qu'il donne dans l'organisme.

30 Ces résultats pharmacocinétiques ont été confirmés chez le lapin et la souris. On a également observé *in vitro* un effet immunostimulant pour le CRL 40 982.

E - ESSAIS CLINIQUES

35 En clinique humaine on a constaté que la demi-vie d'élimination du CRL 40 982 est relativement

longue (voisine de 10 h) ce qui permet d'obtenir de bons résultats chez l'adulte avec 1 à 2 prises quotidiennes.

5 Au cours des essais cliniques, le CRL 40 982 s'est révélé agir, à court terme, en tant que substance anti-éveillante, pure hypnogène, et à long terme, en tant que substance éveillante utile vis-à-vis de l'hypersomnie. Par ailleurs, tant à court terme qu'à long terme le CRL 40 982 s'est avéré être particulièrement actif vis-à-vis des symptômes de démence et de 10 la perte de mémoire (notamment chez le vieillard).

15 Sous forme de comprimés ou gélules renfermant chacun 50 à 100 mg de CRL 40 982, et à raison d'une à deux prises par jour, ce produit présente un profil neuropsychopharmacologique _____ stimulant, différent des substances amphétaminiques et des antidépresseurs tricycliques, et est utile vis-à-vis des dépressions, de l'hypersomnie et en particulier vis-à-vis de la maladie d'Alzheimer 20 (amélioration des symptômes de démence, des troubles de mémoire, de l'aphasie et de l'apraxie idéomotrice).

TABLEAU I

ETUDE PHARMACOCINETIQUE CHEZ LE CHIEN
MESURE DES AIRES SOUS COURBES (ASC₀^{+9h})

Produit administré	No. de Code	ASC ₀ ^{+9h} CRL ₀ 476 (a)	ASC ₀ ^{+9h} CRL ₀ 40 467 (a)
CP 2	CRL 40 476	46,76 ± 6,95 **	35,12 ± 6,93 **
Ex. 1	CRL 40 982	97,22 ± 12,58 *	8,69 ± 1,22 n.s. **
CP 1	CRL 40 983	50,94 ± 8,77	83,12 ± 21,66

Notes

(a) en mg.l⁻¹.h* différence statistiquement significative ($p < 0,1$)** différence statistiquement très significative ($p < 0,01$)

n.s. différence non statistiquement significative

REVENDICATIONS

1. (-)-Benzhydrylsulfinylacétamide.
2. Composition thérapeutique caractérisée en ce qu'elle renferme en association avec un excipient physiologiquement acceptable, une quantité pharmaceutiquement efficace de (-)-benzhydrylsulfinylacétamide.
3. Utilisation du (-)-benzhydrylsulfinylacétamide pour l'obtention d'un médicament éveillant destiné à une utilisation en thérapeutique humaine vis-à-vis de l'hypersomnie.
4. Utilisation du (-)-benzhydrylsulfinylacétamide pour l'obtention d'un médicament stimulant du SNC destiné à une utilisation en thérapeutique humaine vis-à-vis de la maladie d'Alzheimer.

15

5. Procédé de préparation de (-)-benzhydrylsulfinylacétamide, caractérisé en ce que
 - 1°) on fait réagir l'acide (+)-benzhydrylsulfinylacétique avec la (-)- α -méthylbenzylamine pour obtenir le (-)-benzhydrylsulfinylacétate de (-)- α -méthylbenzylamine ;
 - 2°) on transforme le sel (-)-benzhydryl-

25

sulfinylacétate de (-)- α -méthylbenzylamine ainsi obtenu en acide (-)-benzhydrylsulfinylacétique par hydrolyse acide ; et

5 3°) on soumet l'acide (-)-benzhydrylsulfinylacétique ainsi obtenu à une réaction d'amidification au moyen d'ammoniac.

6 . Procédé selon la revendication 5 , caractérisé en ce que le stade 3°) est réalisé en deux étapes :
10 3a) estérification de l'acide (-)-benzhydrylsulfinylacétique en (-)-benzhydrylsulfinylacétate d'alkyl inférieur en C₁-C₃; puis

3b) transamidification du (-)-benzhydrylsulfinylacétate d'alkyle inférieur
ainsi obtenu au moyen de NH₃.

15 7 . Procédé selon l'une quelconque des revendications 5 et 6, caractérisé en ce que

- au stade 1°) on opère en présence d'un excès d'amine par rapport aux conditions stoechiométriques avec un rapport molaire amine-acide compris entre 1,02/1 et 1,15 / 1 ;
- au stade 2°) l'hydrolyse acide est effectuée à une température comprise entre 30 et 45°C ;
- à l'étape 3a) la réaction d'estérification est réalisée de façon à obtenir un ester d'alkyle inférieur en C₁-C₃ choisi parmi les esters d'isopropyle, d'éthyle et de méthyle ; et,
- à l'étape 3b) la réaction de transamidification est réalisée au moyen d'un courant gazeux de NH₃.



Office européen
des brevets

RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

0233106
Numéro de la demande

EP 87 40 0114

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl.4)
A	FR-A-2 385 693 (L. LAFON) * Page 1 *	1	C 07 C 147/14 A 61 K 31/16

DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl.4)			
C 07 C 147/00 A 61 K 31/00			
<p>Le présent rapport de recherche a été établi pour toutes les revendications</p>			
Lieu de la recherche LA HAYE	Date d'achèvement de la recherche 21-04-1987	Examinateur PAUWELS G.R.A.	
CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES		T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : arrière-plan technologique O : divulgation non-écrite P : document intercalaire & : membre de la même famille, document correspondant	